



## مدیریت آب و آبیاری

دوره ۹ ■ شماره ۲ ■ پاییز و زمستان ۱۳۹۸

صفحه‌های ۳۲۱-۳۲۲

### اثر آبیاری با فاضلاب بر انباشت فلزات سرب و کادمیوم در خاک و دانه‌های گندم و جو

لیلا حاتمیان<sup>۱</sup>، مریم رفاتی<sup>۲</sup>، فروغ فرساد<sup>۳</sup>

۱. دانش‌آموخته کارشناسی ارشد محیط‌زیست، دانشکده منابع طبیعی و محیط‌زیست، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات، تهران، ایران.

۲. استادیار، گروه محیط‌زیست، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد تهران شمال، تهران، ایران.

۳. استادیار، گروه علوم محیط‌زیست، دانشکده منابع طبیعی و محیط‌زیست، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات، تهران، ایران.

تاریخ پذیرش مقاله: ۱۳۹۸/۱۱/۱۴

تاریخ دریافت مقاله: ۱۳۹۸/۰۶/۳۰

#### چکیده

نظر به کمبود منابع آب با کیفیت، استفاده از فاضلاب تصفیه‌شده به‌عنوان یکی از منابع آبی در دسترس، می‌تواند تا حدی از چالش تقاضای آب در بخش کشاورزی در کشور بکاهد. هدف از این پژوهش، بررسی تجمع سرب و کادمیوم در خاک و محصولات زراعی گندم (با کاربرد فاضلاب تصفیه‌شده برای آبیاری) و جو (آبیاری با ترکیبی از فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه)، در شهرستان قدس می‌باشد. به این منظور، طی سه ماه رویشی (نیمه اسفندماه تا نیمه خردادماه ۱۳۹۶) هر ۱۰ روز یک نمونه از هر تیمار آبیاری جهت بررسی خصوصیات آب‌های ورودی آزمایش شد (مجموعاً ۹ نمونه از هر تیمار). ۶۰ نمونه گیاه گندم و جو (۳۰ نمونه از هر گیاه) و ۳۰ نمونه خاک در پای هر گیاه نیز در خردادماه ۱۳۹۶ به‌صورت تصادفی برداشت شد. نتایج نشان داد که مقادیر pH، هدایت الکتریکی، اکسیژن‌خواهی زیستی و شیمیایی و غلظت‌های کادمیوم و سرب در تیمار ترکیبی فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه بیش‌تر از تیمار فاضلاب تصفیه‌شده بود. میانگین غلظت کادمیوم در دانه‌های دو گیاه دارای اختلاف معنی‌داری نبود، هرچند غلظت سرب در دانه جو به‌صورت معنی‌داری بیش‌تر از گندم بود. میانگین هر دو فلز در خاک مزارع گندم با جو دارای اختلاف معنی‌داری نیست. ضریب تجمع زیستی در دانه‌های گندم و جو نشان داد که هیچ‌کدام توانایی استخراج فلزات مذکور را ندارند. تنها غلظت فلز سنگین سرب در دانه جو بیش‌تر از استاندارد سازمان جهانی بهداشت بود که نشان می‌دهد دانه جو تولیدشده در این مزرعه برای مصرف انسان مضر می‌باشد.

**کلیدواژه‌ها:** استخراج گیاهی، زمین‌های کشاورزی، شهر قدس، ضریب تجمع زیستی، منابع آب.

### Effect of Irrigation with Wastewater on Lead and Cadmium Accumulations in the Soils and Plants of Wheat and Barley

Leila Hatamian<sup>1</sup>, Maryam Rafati<sup>2\*</sup>, Forough Farsad<sup>3</sup>

1. Former M.Sc. Student of Environment, Natural Resources and Environment Faculty, Science and Research Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran.

2. Assistant Professor, Department of Environment, Technical and Engineering Faculty, North Tehran Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran.

3. Assistant Professor, Department of Environmental Science, Natural Resources and Environment Faculty, Science and Research Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran.

Received: September 21, 2019

Accepted: February 03, 2020

#### Abstract

By considering the lack of high-quality water resources, the use of refined sewage as cheaply available water resources can reduce the challenge for water demand in Iran. This research aimed to investigate the accumulation of lead and cadmium in soil and seed of wheat and barley crops that are irrigated by refined sewage and a mixture of unrefined sewage and well water, respectively, in Qods city. During two growth months (March and May 2017), every ten days, one sample of each treatment was investigated to evaluate the physical and chemical properties of incoming water (totally nine samples per treatment). Sixty samples (30 samples from each plant) were randomly harvested. For soil measurement, 30 samples were randomly sampled in each field (May 2017). The results showed that the values of EC, biological and chemical oxygen demands, lead and cadmium concentrations were more in the mixture of well water and unrefined water than refined water. There was no significant difference between the cadmium concentrations in the seeds of the two plants; however, the lead concentration in the seeds of barley was significantly more than wheat. The differences in the mean of lead and cadmium concentrations in the soil of two plants were not significant. The results of the bioconcentration factor i showed that none of the plant's ability to extract lead and cadmium. Only the concentration of lead metal in barley is higher than the World Health Organization standard, which indicates that the grain produced in this field is harmful to human consumption.

**Keywords:** Bioconcentration factor, Farmlands, Phytoextracting, Qods city, Water resources.

## مقدمه

رشد روزافزون جمعیت جهان، همگام با گسترش فعالیت‌های کشاورزی و صنعتی از یک سو و خشک‌سالی‌های پی‌درپی در بیش‌تر کشورهای واقع در کمربند خشک جهان از سوی دیگر، موجب شده است در سال‌های اخیر تقاضا برای آب افزایش یابد و در نتیجه فشار بیش از اندازه به منابع آب وارد گردد (۲۰ و ۳). از این رو استفاده از آب‌های نامتعارف به طوری که هم از جنبه اقتصادی و هم در توسعه کشاورزی مؤثر باشد، در سالیان اخیر مورد توجه قرار گرفته است. روش‌های جایگزین رایج برای منابع آب کشاورزی شامل نمک‌زدایی از آب‌های شور و هم‌چنین استفاده مجدد از فاضلاب‌های شهری و صنعتی است (۹ و ۴).

بررسی‌ها نشان‌گر آن است که فاضلاب تولیدی کشور در سال ۱۴۰۰ خورشیدی، به رقمی برابر با ۵۱ درصد آب مصرفی می‌رسد. بنابراین، کاربرد مجدد آن در کشاورزی به علت نیاز روزافزون به این ماده حیاتی، به ویژه در مناطق خشک و نیمه‌خشک ایران، می‌تواند تا حدودی کمبود آب را در این مناطق جبران کرده و در عین حال به عنوان یک روش تقریباً دفع ایمن محیط‌زیستی برای فاضلاب به کار رود (۴ و ۱۰). علاوه بر این، وجود عناصر غذایی در فاضلاب که برای گیاهان قابل استفاده هستند، سبب کاهش مصرف کودهای شیمیایی و به دنبال آن کاهش اثرات منفی محیط‌زیستی استفاده از آن‌ها می‌شود. از سویی دیگر، استفاده از فاضلاب تصفیه‌شده شاید بتواند تا حدودی کمبود آب را جبران کند، ولی آثار منفی احتمالی این آب‌ها در آلودگی محیط‌زیست می‌باید در نظر گرفته شود (۲۱، ۱۲). وجود عناصر سنگین در فاضلاب و تجمع آن‌ها در خاک و دانه‌های گیاهان از جمله موارد مهم محیط‌زیستی است. هرچند غلظت عناصر سنگین در فاضلاب ممکن است ناچیز باشد، ولی تجمع آن‌ها در

خاک می‌تواند سبب افزایش غلظت این عناصر در گیاهان کشت‌شده و ورود آنها به زنجیره غذایی گردد که نتیجه آن بروز آثار نامطلوب بر سلامت مصرف‌کنندگان است. هم‌چنین باید توجه داشت که نوع و مقدار فلزات سنگین از مکانی به مکانی دیگر و حتی در یک مکان خاص، در طول زمان متفاوت است (۱۸).

تاکنون مطالعات مختلفی درباره تأثیر آبیاری با فاضلاب بر تغییرات فلزات سنگین در خاک و گیاه انجام شده است. برای نمونه، با مقایسه خصوصیات آبیاری با پساب تصفیه‌خانه فاضلاب اولنگ مشهد نسبت به آبیاری با آب چاه‌های منطقه مشخص شد که کیفیت پساب از نظر تمامی پارامترهای مورد سنجش با استانداردهای آبیاری کشاورزی مطابقت داشته و حتی تأثیر بهتری بر عملکرد محصول گندم دارد (۲). در پژوهشی دیگر، تأثیر آبیاری با آب آلوده رودخانه قره‌سو کرمانشاه بر تجمع فلزات سنگین مس، آهن، روی، کادمیوم و منگنز در گندم و جعفری در فرامان کرمانشاه مورد مطالعه قرار گرفته که نتایج گویای غلظت زیاد همه عناصر (به جز مس) در اندام‌های مختلف گیاهی تحت تأثیر آبیاری با فاضلاب تصفیه‌نشده در مقایسه با آبیاری با آب چاه بود (۸). نتایج تحقیقی درباره آبیاری درازمدت با پساب تصفیه‌نشده در منطقه طاقانک شهرکرد نشان داد که آبیاری با پساب تصفیه‌نشده منجر به افزایش غلظت روی، مس، کروم و نیکل در خاک و کاهش تجمع کادمیوم و سرب شده است که غلظت کادمیوم، کروم و سرب در دانه گندم و ذرت، از حد استانداردهای مجاز بالاتر بود (۱). مطالعه تجمع فلزات سنگین مس، آهن، روی، کادمیوم و منگنز در محصولات مختلف گیاهانی هم‌چون جو، ذرت و جعفری تحت تأثیر آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده شهری کرمانشاه نشان داد که آبیاری با فاضلاب به طور معنی‌داری موجب تجمع فلزات سنگین در گیاهان می‌شود (۶). نتایج مطالعات بر تأثیر استفاده

## مدیریت آب و آبیاری

از فاضلاب بر واکنش برخی محصولات کشاورزی مانند گوجه و کاهو و سمیت خاک در تونس، گویای غلظت بیش از استاندارد کادمیوم و نیکل در گیاهان بود و بر رشد و فتوسنتز این محصولات تأثیرات زیان‌باری داشت (۱۶). آبیاری درازمدت با پساب خانگی در ایالت کارناتا‌کای هند باعث آلودگی خاک و گیاه گندم به فلزات سنگین سرب، نیکل، کروم و کادمیوم شد؛ هرچند که مقدار اندازه‌گیری‌شده آنها زیر حد مجاز سازمان بهداشت جهانی بوده است (۲۷). بنابراین می‌توان گفت که در مناطق مختلف برای گیاهان مختلف، نتایج متفاوتی در مورد انباشت فلزات سنگین در خاک و گیاهان گزارش شده و نیاز است مطالعات بیشتری در این زمینه انجام گیرد. نظر به کمبود منابع آب با کیفیت، استفاده بهینه از فاضلاب به‌عنوان منبع آبی در دسترس می‌تواند تا حدی از چالش تقاضای آب در کشور بکاهد. از سویی دیگر گرچه بدن انسان به عناصری از قبیل روی، مس، نیکل و کروم در مقادیر بسیار کم نیازمند است، ولی مقادیر جزئی عناصری مانند کادمیوم و سرب برای سلامتی انسان خطرناک است. به‌عنوان مثال تجمع کادمیوم در بدن انسان منجر به عملکرد نادرست کلیه و ایجاد سرطان و تجمع سرب باعث اختلال در سیستم عصبی، کم‌خونی و آسیب کلیوی می‌شود (۱). در همین راستا، پژوهش حاضر با هدف بررسی مقدار تجمع فلزات سنگین سرب و کادمیوم در خاک و دانه‌های گندم (رقم پیشکار) که با فاضلاب تصفیه‌شده و دانه‌های جو (رقم یوسف) که با ترکیبی از فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه آبیاری می‌شوند، در شهرستان قدس بود.

## مواد و روش‌ها

این پژوهش در اراضی کشاورزی نزدیک به تصفیه‌خانه فاضلاب شهر قدس انجام شد. شهر قدس یکی از شهرهای قدیمی استان تهران است که با قرارگرفتن در

کنار جاده قدیم تهران- کرج و هوای خوب کوهپایه‌ای، در چند سال اخیر میزبان سکونت مهاجرین بسیاری از سایر شهرهای کشور بوده است. این شهرستان در عرض جغرافیایی ۳۵ درجه و ۴۳ دقیقه شمالی و طول جغرافیایی ۵۱ درجه و ۷ دقیقه شرقی و در ارتفاع متوسط ۱۱۵۰ متر از سطح دریاهای آزاد قرار دارد که دارای باغ‌ها، مزارع و زمین‌های کشاورزی فراوان است و در آنها محصولات مختلفی از جمله گندم و جو کشت می‌شود. کشت گیاهان گندم و جو در آبان ۱۳۹۵ انجام گرفته بود. در این بررسی، زمین‌هایی که توسط فاضلاب تصفیه‌شده (برای گندم) و زمین‌هایی که با ترکیب تقریباً برابر فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه (برای جو) آبیاری می‌شدند، به‌عنوان منطقه مورد پژوهش انتخاب شدند. این اراضی توسط تیمارهای یادشده از سال ۱۳۹۴ مورد آبیاری قرار گرفتند. فرآیند تصفیه در تصفیه‌خانه قدس (ظرفیت تصفیه‌خانه: ۲۸ هزار و ۶۵۰ مترمکعب؛ عرض جغرافیایی: ۳۵ درجه و ۴۱ دقیقه و ۶ ثانیه شمالی و طول جغرافیایی: ۵۱ درجه و ۷ دقیقه و ۵۷ ثانیه شرقی) به‌روش لجن فعال از نوع بیولاک و شامل مراحل تصفیه مقدماتی، اولیه و ثانویه و نهایتاً گندزدایی آن است که از سال ۱۳۸۶ خورشیدی، این تصفیه‌خانه شروع به کار کرده است. این تصفیه‌خانه در مجاورت زمین‌های زیر کشت گندم قرار دارد. وجود فلزات سنگین مانند سرب و کادمیوم در فاضلاب‌های این منطقه به‌دلیل وجود کارخانجات صنعتی در نزدیکی تصفیه‌خانه قدس بود.

در دوره پژوهش، آبیاری این اراضی به‌صورت هفتگی انجام می‌شد. نمونه‌های آب مورد مطالعه از آب‌های ورودی که شامل تیمار فاضلاب تصفیه‌شده و تیمار ترکیب فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه به مزارع بود، در سه ماه رویشی (هفته دوم اسفندماه تا هفته دوم خردادماه ۱۳۹۶) هر ۱۰ روز به‌صورت متوالی برداشت شد (نه

نمونه از هر تیمار با سه تکرار). فاضلاب تصفیه نشده قبل از ورود به تصفیه خانه به سمت مزارع هدایت و با آب چاه ترکیب می شدند (با نسبت تقریباً برابر). برای نمونه برداری ها از ظروف پلی اتیلینی درب دار استفاده شد. ظروف نمونه برداری چند بار با آب مورد نمونه برداری شسته شدند و سپس در محل نمونه برداری pH نمونه ها با اسید نیتریک غلیظ به زیر دو رسانده شد و به آزمایشگاه فرستاده شدند (آزمایشگاه مرکز تحقیقات آب و خاک استان تهران). جهت بررسی میزان تجمع فلزات سنگین در خاک و گیاهان گندم و جو، ابتدا نقشه اراضی کشاورزی منطقه تهیه (قسمتی که با آب فاضلاب تصفیه شده و ترکیب آب چاه به همراه فاضلاب تصفیه نشده آبیاری گردیده بود) و تعداد ۱۰۰ نقطه برای نمونه گیری در هر مزرعه (وسعت هر مزرعه ۴ هکتار) به صورت تصادفی منظم، نقاط به فواصل تقریباً ۲۵ متر پیاده شدند و از بین آن ها، ۳۰ نقطه برای نمونه گیری به صورت تصادفی در هر مزرعه گیاهی انتخاب شد. مزارع مورد مطالعه تحت مدیریت کشاورزان محلی قرار داشت که بنابر گفته آنها در طول دوره پژوهش و تا ۷ سال قبل از آن، از کودهای شیمیایی در مزارع خود استفاده نکرده اند. نمونه های گیاهی مورد مطالعه، دانه های گندم و جو بودند. زیرا تنها این بخش از گیاه به طور مستقیم وارد بدن انسان می شود. به علاوه این دانه ها به عنوان محصولات کشاورزی استراتژیک در کشور شناخته می شوند (۱) که در مجموع ۳۰ نمونه گیاه گندم و ۳۰ نمونه گیاه جو، به صورت تصادفی در زمان رسیدگی فیزیولوژیک دانه ها در خردادماه سال ۱۳۹۶ برداشت شدند (گیاه گندم در ۱۶ خردادماه ۱۳۹۶ و گیاه جو در ۳۰ خردادماه ۱۳۹۶ برداشت شدند). سپس در پایان فصل رویش در پای هر گیاه، از عمق صفر تا ۲۰ سانتی متری نیز یک نمونه خاک جمع آوری شده و ویژگی های فیزیکی و شیمیایی

نمونه های خاک برداشت شده پس از انتقال به آزمایشگاه اندازه گیری شد (۸). نمونه های خاک در آن به مدت ۲۴ ساعت در دمای ۳۰ درجه سانتی گراد خشک شد و سپس از الک دو میلی متری عبور داده شد. جهت اندازه گیری غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در خاک، از روش هضم اسیدی با اضافه کردن اسید نیتریک استفاده شد (۲۶). دانه های گندم و جو پس از شست و شو با آب مقطر، به مدت ۴۸ ساعت در دمای اتاق خشک شدند. سپس دانه های خشک شده، خرد و به مدت ۲۴ ساعت در آن (با دمای ۷۰ درجه سانتی گراد) قرار گرفتند. برای اندازه گیری فلزات سنگین از روش عصاره گیری خاکستر خشک استفاده شد (۱۷، ۲۸). در نهایت غلظت سرب و کادمیوم در عصاره های صاف شده خاک و دانه های گندم و جو با استفاده از دستگاه جذب اتمی گرافیتی (مدل SpectrAA-200 ساخت کمپانی VARIAN استرالیا) اندازه گیری شد.

در این پژوهش، عامل تجمع زیستی (BCF)<sup>۱</sup> که از تقسیم غلظت فلز در گیاه بر غلظت فلز در خاک به دست می آید، محاسبه شد. مقدار بیش تر از یک این عامل در اندام دانه، نشان دهنده قدرت انتقال فلز از خاک و تجمع فلز در اندام دانه است که انباشت فلزات در اندام های هوایی (مانند دانه)، نشان دهنده قابلیت استخراج فلز سنگین از خاک توسط گیاه است (۲۶).

برای تجزیه و تحلیل آماری، از آزمون کلموگروف-اسمیرنوف جهت بررسی نرمال بودن داده ها و آزمون لون برای بررسی همگن بودن داده ها استفاده شد. با استفاده از آزمون تجزیه واریانس یک طرفه (ANOVA)، مقایسه میانگین ها انجام شد و در صورت معنی دار بودن اختلافات، از آزمون دانکن بهره گرفته شد. هم چنین از آزمون t مستقل به منظور بررسی اختلاف غلظت فلزات سنگین در

1. Bio-concentration factor

بنابراین مقدار BOD در فاضلاب تصفیه‌شده از استاندارد سازمان حفاظت از محیط‌زیست ایران (۱۰۰ میلی‌گرم بر لیتر) پایین‌تر است، اما در ترکیب فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه، ۱۹۰ میلی‌گرم بر لیتر حاصل شد که بالاتر از استاندارد مذکور قرار دارد. مقدار COD تنها در ترکیب آب چاه و فاضلاب تصفیه‌نشده، بالاتر از حد استاندارد (۲۰۰ میلی‌گرم بر لیتر: سازمان حفاظت محیط‌زیست کشور) بود (۲). همچنین مقدار کادمیوم (۰/۴۲ میلی‌گرم بر لیتر) در ترکیب آب چاه و فاضلاب تصفیه‌نشده از استانداردهای سازمان جهانی بهداشت و FAO که حدمجاز مقدار این عنصر را ۰/۰۱ میلی‌گرم در لیتر می‌دانند، بیش‌تر است، اما در فاضلاب تصفیه‌شده، مقدار آن برابر با ۰/۰۰۵ میلی‌گرم در لیتر بوده که زیر حد مجاز قرار دارد (۱۹، ۳۰). در مورد سرب، غلظت آن در هر دو تیمار آبیاری کم‌تر از حد استاندارد سازمان حفاظت از محیط‌زیست کشور (یک میلی‌گرم بر لیتر)، سازمان جهانی بهداشت و FAO (پنج میلی‌گرم بر لیتر) است (۱۹، ۳۰). به‌علاوه، نتایج این پژوهش نشان داد که محدودیتی برای استفاده از فاضلاب تصفیه‌شده جهت آبیاری مزارع، با توجه به پارامترهای موردبررسی یادشده وجود ندارد که با نتایج دیگر پژوهش‌گران در مورد تأیید استفاده از فاضلاب تصفیه‌شده در آبیاری محصولات ذرت، جو، بامیه و جعفری در اراضی کشاورزی کرمانشاه (۶)، گیاهان صنعتی و علوفه‌ای در اراضی کشاورزی شهرکرد (۵) و جو در اراضی کشاورزی شهر یزد (۱۰) هم‌خوانی دارد. اما آبیاری با ترکیب آب چاه و فاضلاب تصفیه‌نشده در این منطقه می‌تواند در درازمدت باعث بروز مشکلاتی در خاک و محصولات کشاورزی شود که با مطالعه تأثیر آبیاری با پساب آلوده در فرامان کرمانشاه بر تجمع برخی فلزات سنگین در خاک و محصولات زراعی گندم و جعفری همسو است (۸).

خاک هر دو گیاه و بین دانه‌های دو گیاه استفاده شد. به‌منظور بررسی این مسئله که آیا غلظت کادمیوم در گیاهان متأثر از غلظت کادمیوم در خاک گیاهان است، از آزمون همبستگی پیرسون استفاده شد. کلیه آنالیزهای آماری در سطح اطمینان ۹۵ درصد و با استفاده از نرم‌افزار SPSS (نسخه ۲۲) صورت گرفت.

## نتایج و بحث

جدول‌های (۱) و (۲) به‌ترتیب ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی خاک و تیمارهای آبیاری مورد استفاده در هر مزرعه را نشان می‌دهد. براساس جدول (۱)، بافت غالب خاک در هر دو منطقه لومی است و مقدار pH آنها در محدوده خنثی قرار دارد که برای رشد گیاهان مناسب است. میانگین ماده آلی در خاک گندم ۰/۹۴ درصد و درخاک جو ۱/۲۲ درصد اندازه‌گیری شد که در محدوده مجاز مواد آلی در خاک‌هایی که با آب فاضلاب آبیاری شدند (محدوده صفر تا ۱/۷۵ درصد) است (۲۵). براساس جدول (۲)، مقادیر pH، هدایت الکتریکی (EC)، اکسیژن‌خواهی زیستی (BOD)، اکسیژن‌خواهی شیمیایی (COD) و غلظت‌های کادمیوم و سرب در تیمار ترکیبی فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه بیش‌تر از تیمار فاضلاب تصفیه‌شده بود. همچنین مقایسه این پارامترها با مقادیر استاندارد نشان داد که متوسط pH و EC در هر دو تیمار آبیاری در دامنه استاندارد تعیین‌شده FAO برای کاربرد فاضلاب در مصارف کشاورزی و آبیاری (۶/۵-۸/۵) برای pH و ۳ دسی‌زیمنس بر متر برای EC قرار گرفته است (۱۹). pH یک پارامتر تأثیرگذار بر مقدار حلالیت نسبی مواد مغذی و فلزات سنگین بوده که بر رشد و عملکرد گیاه اثرگذار است (۱۵). مقدار BOD در فاضلاب تصفیه‌شده غیرقابل تشخیص اندازه‌گیری شد که نشان می‌دهد تصفیه‌خانه به‌خوبی BOD را از بین می‌برد و

جدول ۱. خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک

نوع	بافت	pH	مواد آلی (درصد)	هدایت الکتریکی (dS/m)	ظرفیت تبادل کاتیونی (meq/100g)	ازت کل (mg/kg)
خاک آبیاری شده با فاضلاب تصفیه شده	لوم	۷/۴۶	۰/۹۴	۴/۴۰	۱۴/۵	۷۰۰
خاک آبیاری شده با فاضلاب و آب چاه	لوم	۷/۶۵	۱/۲۲	۵/۶۰	۱۶/۴۲	۱۲۰۰

جدول ۲. میانگین برخی ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی فاضلاب تصفیه شده و ترکیب فاضلاب تصفیه نشده و آب چاه مورد استفاده در آبیاری

تیمار	pH	هدایت الکتریکی (dS/m)	اکسیژن خواهی زیستی (mg/l)	اکسیژن خواهی شیمیایی (mg/l)	غلظت کادمیوم (mg/l)	غلظت سرب (mg/l)
فاضلاب تصفیه شده	۷/۵۸	۱/۳۴	غیر قابل تشخیص	۲۷/۳۸	۰/۰۰۵	غیر قابل تشخیص
ترکیب فاضلاب تصفیه نشده و آب چاه	۶/۹۷	۱/۶۵	۱۹۰	۳۷۲	۰/۴۲	۰/۳۳

نتایج آزمون ANOVA نشان داد که میانگین غلظت سرب و کادمیوم در دانه گندم و دانه جو دارای اختلاف آماری معنی داری با یکدیگر است ( $F=3/211$ ;  $P=0/016$ ) که مقادیر کادمیوم ( $0/018$  میلی گرم بر کیلوگرم در گندم و  $0/012$  میلی گرم بر کیلوگرم در جو) از استاندارد ارائه شده سازمان جهانی بهداشت برای دانه غلات ( $0/1$  میلی گرم بر کیلوگرم) کم تر است. هرچند درباره سرب، مقدار این عنصر در دانه جو ( $0/186$  میلی گرم بر کیلوگرم) و در دانه گندم ( $0/030$  میلی گرم بر کیلوگرم) به ترتیب بیشتر و کم تر از استاندارد ارائه شده سازمان جهانی بهداشت برای دانه غلات ( $0/15$  میلی گرم بر کیلوگرم) است ( $30$ ). با مقایسه غلظت دو عنصر در دو گیاه و براساس آزمون دانکن، میانگین غلظت سرب در دانه جو به صورت معنی داری بیش تر از غلظت سرب در دانه گندم و غلظت کادمیوم در دانه های گندم و جو است (شکل ۱). هم چنین نتایج آزمون  $t$  مستقل حاکی از این است که اختلاف میانگین غلظت کادمیوم در دانه های گندم با جو از لحاظ آماری معنی دار نیست ( $P=0/059$ );

( $t=2/071$ )؛ هرچند میانگین غلظت سرب در دانه جو به صورت معنی داری بیش تر از دانه گندم است ( $t=3/196$ ;  $P=0/007$ ). دیگر محققین نیز افزایش غلظت فلزات سنگین را در گیاهان جو و گندم که اولی با پساب شهری تصفیه شده و دومی با پساب تصفیه نشده، آبیاری شده بودند را کم تر از حد استاندارد سازمان بهداشت جهانی گزارش کردند که از این حیث با تحقیق حاضر همخوانی دارد ( $27$ ،  $10$ ). به علاوه، بررسی مقدار تجمع فلزات سنگین در غده و اندام هوایی گیاه تریچه در یک آزمایش گلدانی تحت آبیاری با پساب تصفیه نشده ( $4$ ) و لوبیا سبز و ترب سفید در زمین های کشاورزی کشور عمان تحت آبیاری با پساب تصفیه شده ( $24$ ) نشان داده است که سرب و کادمیوم در این محصولات کم تر از حد استاندارد سازمان بهداشت جهانی است؛ هرچند که در بررسی آبیاری با پساب تصفیه نشده بر روی تجمع فلزات سنگین در محصولات کشاورزی، تجمع کادمیوم و سرب در دانه های گندم و ذرت طی آبیاری در دوره ۲۳ ساله در منطقه طاقانک ( $1$ ) و تجمع کادمیوم و نیکل در کشت

## مدیریت آب و آبیاری

دوره ۹ ■ شماره ۲ ■ پاییز و زمستان ۱۳۹۸

اختلاف معنی‌داری نیست. غلظت سرب در خاک گندم (۱/۵۵ میلی‌گرم بر کیلوگرم) و خاک جو (۱/۴۲ میلی‌گرم بر کیلوگرم) بسیار کم‌تر از استاندارد سازمان جهانی بهداشت برای خاک غلات (۴۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم) حاصل شد (۳۰). به‌علاوه با توجه به استاندارد جهانی ارائه‌شده برای کادمیوم که در آن حد مجاز این عنصر در خاک کشاورزی ۱ تا ۵ میلی‌گرم بر کیلوگرم و میانگین جهانی غلظت آن در خاک‌های غیرآلوده برابر با ۰/۷ تا ۱/۱ میلی‌گرم بر کیلوگرم است (۲۳)، غلظت کادمیوم در خاک‌های مزارع جو (۰/۰۷۱ میلی‌گرم بر کیلوگرم) و گندم (۰/۰۵۹ میلی‌گرم بر کیلوگرم) در شهرستان قدس از استانداردهای ارائه‌شده برای خاک‌های کشاورزی پایین‌تر است. در تأیید یافته‌های این پژوهش، برخی محققین نیز به این نتیجه رسیدند که آبیاری با فاضلاب اثرات نامطلوبی بر خاک زیر کشت لوبیا سبز و ترب سفید در زمین‌های کشاورزی کشور عمان (۲۴)، خاک کشت گیاه تربچه در آزمایش گلدانی (۴) و خاک کشت برنج در شرایط گلخانه‌ای (۲۲) نداشته است، هرچند که نتایج عکس آن نیز توسط برخی پژوهشگران درباره تأثیر آبیاری با آب‌های آلوده که موجب صدمه به خاک و تجمع برخی فلزات سنگین در خاک‌های کشاورزی شهر بوسرای ترکیه (۱۴) و خاک‌های زیر کشت محصولات گلخانه‌ای در کشور تونس (۱۶) حاصل شده است که این نتایج متناقض، لزوم بررسی اثر آبیاری با فاضلاب در هر منطقه را نشان می‌دهد.

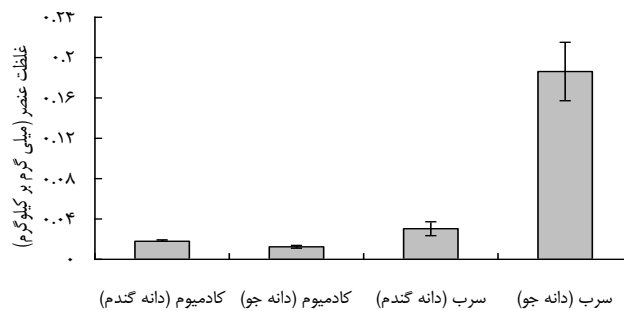
جدول‌های (۲) و (۳) به ترتیب به بررسی اثرات آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده بر غلظت‌های سرب و کادمیوم در خاک گندم و آبیاری با ترکیب فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه بر غلظت این فلزات در خاک مزرعه جو می‌پردازد که براساس جدول (۲)، اثر آبیاری بر غلظت سرب (F= ۰/۲۳۳؛ P= ۰/۶۴۶) و کادمیوم (F= ۸/۷۲۵؛ P= ۰/۸۲۰)

گلخانه‌ای کاهو و گوجه در کشور تونس (۱۶) بالاتر از حد مجاز گزارش شد که با نتایج پژوهش حاضر هم‌خوانی ندارد. جذب فلزات سنگین توسط گیاهان علاوه بر نوع و سن گیاه، به دامنه وسیعی از عوامل در خاک مثل pH، مواد آلی، ظرفیت تبادل کاتیونی و شرایط اکسیداسیون و احیا بستگی دارد. pH یک پارامتر تأثیرگذار بر میزان حلالیت نسبی مواد مغذی و فلزات سنگین است که می‌تواند رشد گیاه و عملکرد گیاه را تحت تأثیر قرار دهد (۱۵) که کاهش آن، باعث تحرک بیش‌تر فلزات برای دسترس‌پذیری بیش‌تر در خاک و در نتیجه، جذب بیش‌تر توسط گیاه می‌شود. از سویی دیگر مواد آلی خاک نیز موجب محصورکردن فلزات و کاهش قدرت جذب آنها توسط گیاه می‌شود (۱۳). بنابراین تجمع کم‌تر فلزات سنگین در دانه‌های گندم و جو را می‌توان به pH قلیایی و مقدار مواد آلی خاک‌های مورد مطالعه که موجب جذب کم‌تر آنها شده و همچنین تجمع احتمالی بیش‌تر فلزات سنگین در اندام ریشه این گیاهان در مقایسه با اندام دانه‌های آنها (۲۷، ۸) نسبت داد. براساس نتایج دیگر تحقیقات، خطر آلودگی فلزات سنگین و جذب به توسط گیاهان پس از ورود آنها به خاک به دلیل تشکیل ترکیبات نامحلول نظیر کربنات و سولفات می‌تواند کاهش یابد (۷، ۱۱).

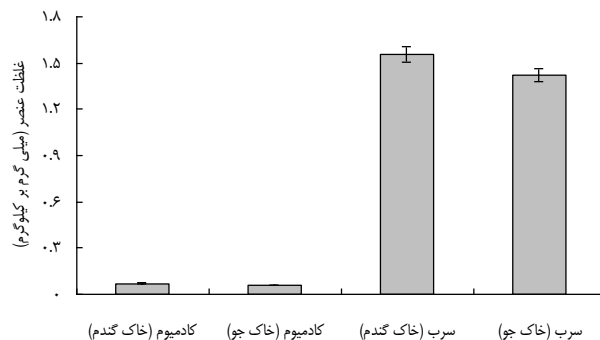
با توجه به آزمون ANOVA مشخص شد که میانگین غلظت عناصر سنگین سرب و کادمیوم در خاک‌های دو گیاه دارای اختلاف آماری معنی‌داری است (P= ۰/۰۱۲؛ F= ۱/۵۷۴). آزمون دانکن نشان داد که میانگین غلظت سرب در خاک مزارع گندم و جو به صورت معنی‌داری بیش‌تر از غلظت کادمیوم در خاک این مزارع است (شکل ۲). همچنین نتایج آزمون t مستقل حاکی از این است که میانگین غلظت کادمیوم در خاک مزارع گندم با جو (P= ۰/۰۶۰؛ t= ۱/۹۲۸) و میانگین غلظت سرب در خاک این مزارع (P= ۰/۰۷۲؛ t= ۲/۱۵۴) با یکدیگر دارای

در خاک مزرعه جو ( $F=0.057$ ;  $P=0.025$ ) در اثر آبیاری با ترکیب فاضلاب تصفیه‌نشده و آب چاه است، هرچند که این نوع آبیاری، سبب افزایش معنی‌دار در غلظت کادمیوم خاک ( $F=3.081$ ;  $P=0.130$ ) نشده است.

معنی‌دار نیست. در واقع این یافته نشان می‌دهد که آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده نتوانسته است غلظت سرب و کادمیوم خاک را افزایش معنی‌داری دهد که با مطالعات دیگر پژوهش‌گران در این زمینه همسو است (۲۴، ۴). جدول (۳) نیز نشان‌دهنده افزایش معنی‌دار غلظت سرب



شکل ۱. میانگین غلظت فلزات سرب و کادمیوم در دانه‌های گندم و جو. بارها دلالت بر خطای معیار میانگین دارند. (حروف متفاوت حاکی از اختلاف آماری معنی‌دار ( $p < 0.05$ ) بین گروه‌ها است.)



شکل ۲. میانگین غلظت فلزات سرب و کادمیوم در خاک مزارع گندم و جو. بارها دلالت بر خطای معیار میانگین دارند. (حروف متفاوت حاکی از اختلاف آماری معنی‌دار ( $p < 0.05$ ) بین گروه‌ها است.)

جدول ۲. تجزیه واریانس اثر آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده بر غلظت عناصر سنگین در خاک گندم

منابع تغییرات	SS	درجه آزادی (df)	میانگین مربعات (MS)	F	Sig.
مدل تصحیح‌شده	۳/۷۹۲	۲	۱/۸۹۶	۵/۱۵۱	۰/۰۵
عرض از مبدأ	۱/۳۰۴	۱	۱/۳۰۴	۳/۸۱۱	۰/۰۹۹
سرب	۳/۲۱۱	۱	۳/۲۱۱	۸/۷۲۵	۰/۸۲۰
کادمیوم	۰/۰۸۶	۱	۰/۰۸۶	۰/۲۳۳	۰/۶۴۶
خطا	۲/۲۰۸	۶	۰/۳۶۸	-	-
کل	۴۲/۰۰۰	۹	-	-	-
مجموع تصحیح‌شده	۶/۰۰۰	۸	-	-	-

ضریب تبیین: ۰/۶۳۲ (ضریب تبیین تعدیل‌شده: ۰/۵۰۹)



جدول ۳. تجزیه واریانس اثر آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده بر غلظت عناصر سنگین در خاک جو

Sig.	F	میانگین مربعات (MS)	درجه آزادی (df)	SS	منابع تغییرات
۰/۰۸۸	۳/۷۵۲	۱/۶۶۷	۲	۳/۳۳۴	مدل تصحیح‌شده
۰/۰۵۵	۵/۶۲۰	۲/۴۹۷	۱	۲/۴۹۷	عرض از مبدأ
۰/۰۲۵	۰/۰۵۷	۰/۰۲۵	۱	۰/۰۲۵	سرب
۰/۱۳۰	۳/۰۸۱	۱/۳۶۹	۱	۱/۳۶۹	کادمیوم
-	-	۰/۴۴۴	۶	۲/۶۶۶	خطا
-	-	-	۹	۴۲/۰۰۰	کل
-	-	-	۸	۶/۰۰۰	مجموع تصحیح‌شده

ضریب تبیین: ۰/۵۵۶ (ضریب تبیین تعدیل‌شده: ۰/۴۰۸)

آماره بتا در گیاه جو برای عنصر سرب ۰/۱۱۳ و در عنصر کادمیوم ۰/۱۱۸ بوده که این آماره در هر دو گونه‌ی گیاهی معنی‌دار نیست (جدول ۵).

شکل ۳ نشان‌دهنده میانگین عامل تجمع زیستی عناصر سنگین سرب و کادمیوم در محصولات گندم و جو است که این فاکتور برای عنصر سرب در دانه گندم بیش‌تر از جو بوده، ولی برای عنصر کادمیوم، در دانه جو بیش‌تر از گندم است. از آنجایی‌که مقدار فاکتور تجمع زیستی برای هر دو عنصر در دانه‌های گندم و جو، کم‌تر از یک است، بنابراین هیچ‌کدام از دو گونه توانایی استخراج گیاهی عناصر مذکور از خاک و انباشت آنها در دانه‌ها را ندارند که این موضوع می‌تواند گواهی بر عدم ورود این عناصر به زنجیره غذایی از طریق مصرف دانه‌های آنها باشد. برخی پژوهش‌گران علت پایین‌بودن ضریب تجمع زیستی فلزات سنگین در دانه‌های گندم را انباشت بیش‌تر این عناصر در ریشه و انتقال کم‌تر آن را به اندام‌های هوایی می‌دانند (۲۸، ۸). براساس نتایج تحقیقات، سرب به‌راحتی به‌وسیله ریشه‌های گیاه جذب‌شده، به بخش‌های بیرونی ریشه، آپوپلاست و دیواره سلولی متصل شده و بنابراین کم‌تر در اختیار اندام هوایی قرار می‌گیرد (۲۹، ۷). تشکیل ترکیبات غیرآلی کریستاله کادمیوم در خاک نیز می‌تواند از جذب آن توسط گیاه جلوگیری کند (۱۱).

براساس نتایج جدول (۴)، غلظت سرب و کادمیوم در دانه گندم متأثر از غلظت این عناصر در خاک پای گیاه گندم نبوده و می‌تواند منابع دیگری مانند ته نشست اتمسفری ذرات حاوی سرب و کادمیوم بر روی خاک داشته باشد که با توجه به نزدیکی زمین‌های کشاورزی موردنظر به جاده قدیم تهران- کرج بعید به‌نظر نمی‌رسد. این نتایج با یافته‌های دیگر محققین درباره عدم تأثیر فلزات سنگین موجود در دانه گندم از غلظت آنها در خاک‌های اراضی کشاورزی ایالت کارناتاکای کشور هند و محصولات سیر، کلم و تربچه قرمز در یک آزمایش گلخانه‌ای در چین که به‌ترتیب با فاضلاب تصفیه‌نشده شهری و آب آلوده رودخانه لی آن آبیاری شده بودند، همخوانی دارد (۲۱، ۲۷). سطح آماره بتا نشان می‌دهد که افزایش یک واحدی در غلظت هر عنصر در خاک، به چه مقدار سبب افزایش غلظت آن عنصر در دانه آن گیاه شده است و آیا این افزایش معنی‌دار است؟ با توجه به جدول (۴)، سطح آماره بتا در گیاه گندم برای عنصر سرب ۰/۱۲۸ و در عنصر کادمیوم ۰/۰۵۳ حاصل شد که مقادیر آن معنی‌دار نیست.

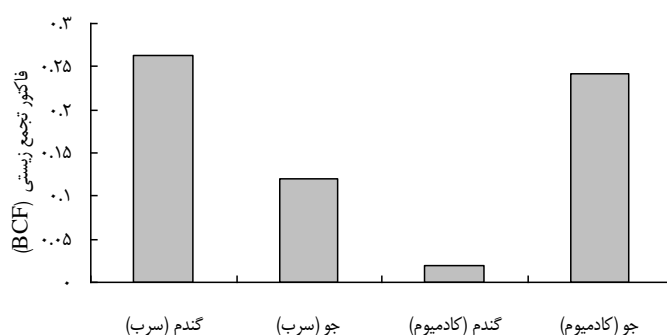
در ادامه با توجه به جدول (۵)، در سطح اطمینان ۵ درصد، غلظت سرب و کادمیوم در گیاه جو متأثر از غلظت سرب و کادمیوم در خاک نیست. هم‌چنین سطح

جدول ۴. ضریب تأثیر رگرسیونی در سنجش تأثیرپذیری غلظت کادمیوم و سرب در خاک بر غلظت هر فلز در گیاه گندم

Sig.	T	ضرایب استاندارد نشده		مدل	عنصر	
		ضرایب استاندارد شده	ضرایب استاندارد نشده			
		بتا	خطای معیار	بتا		
۰/۳۳۰	-۱/۱۰۳	-	۰/۰۵۷	۰/۰۵۸	ثابت	سرب
۰/۶۵۰	۰/۴۶۵	۰/۱۲۸	۰/۰۳۶	۰/۰۱۷	سرب در خاک گندم	
۰/۰۷۲	۱/۹۶۰	-	۰/۰۱۰	۰/۰۲۰	ثابت	کادمیوم
۰/۸۵۲	۰/۱۹۰	۰/۰۵۳	۰/۱۴۴	۰/۰۲۷	کادمیوم در خاک گندم	

جدول ۵. ضریب تأثیر رگرسیونی در سنجش تأثیرپذیری غلظت کادمیوم و سرب در خاک بر غلظت هر فلز در گیاه جو

Sig.	T	ضرایب استاندارد نشده		مدل	عنصر	
		ضرایب استاندارد شده	ضرایب استاندارد نشده			
		بتا	خطای معیار	بتا		
۰/۴۱۷	۰/۸۳۸	-	۰/۳۸۷	۰/۳۲۴	ثابت	سرب
۰/۶۸۹	۰/۴۱۰	۰/۱۱۳	۰/۴۱۰	۰/۶۸۹	سرب در خاک جو	
۰/۱۳۷	۱/۵۸۳	-	۰/۰۱۲	۰/۰۱۸	ثابت	کادمیوم
۰/۶۷۶	۰/۴۲۷	۰/۱۱۸	۰/۱۹۶	۰/۰۸۴	کادمیوم در خاک جو	



شکل ۳. میانگین فاکتور تجمع زیستی عناصر سنگین سرب و کادمیوم در محصولات مورد مطالعه

### نتیجه گیری

موارد ضروری با احتیاط می‌تواند استفاده شود. غلظت فلز سنگین سرب در دانه گندم کم‌تر و در دانه جو بیش‌تر از استاندارد سازمان جهانی بهداشت برای دانه غلات حاصل شد که نشان می‌دهد دانه جو تولید شده در این مزرعه برای مصرف انسان قابل توصیه نیست. هرچند که غلظت کادمیوم در دانه‌های گندم و جو کم‌تر از استاندارد ارائه شده سازمان جهانی بهداشت برای دانه غلات حاصل شد. هم‌چنین مقدار فاکتور تجمع زیستی کم‌تر از یک در

نتایج این پژوهش نشان داد که ترکیب آب چاه و فاضلاب تصفیه نشده دارای مقادیر بیش‌تر از حد استانداردهای مجاز اکسیژن‌خواهی زیستی، اکسیژن‌خواهی شیمیایی و غلظت کادمیوم بود که لزوم تجدیدنظر در استفاده از این ترکیب برای آبیاری در منطقه مورد مطالعه را نشان می‌دهد؛ هرچند بایستی اذعان داشت که براساس توصیه‌های فنی، کاربرد فاضلاب تصفیه نشده قابل توصیه نمی‌باشد، ولی در

### مدیریت آب و آبیاری

- دانه‌های گندم و جو برای عناصر سرب و کادمیوم نشان‌دهنده توانایی اندک این گیاهان برای انتقال این فلزات از خاک و انباشت آنها در دانه‌ها است. در صورت پایش مستمر پساب تصفیه‌شده و به حداقل رساندن فلزات سنگین در آن، استفاده از این پساب می‌تواند جایگزین مناسبی برای آب چاه به‌منظور آبیاری به‌خصوص در مناطق خشک و کم‌آب و هم‌چنین کاهش مصرف کود شیمیایی در زمین‌های کشاورزی باشد. پیشنهاد می‌شود که در پژوهش‌های بعدی، مقادیر عناصر سنگین در کاه و کلش جو و گندم بررسی شود، زیرا این قسمت‌های گیاه توسط دام‌های اهلی مصرف می‌شود و با تغذیه انسان از گوشت و شیر آنها، می‌تواند به‌صورت غیرمستقیم بر سلامت انسان اثرگذار باشد.
۵. عسگری ع. و الباجی م (۱۳۹۶) بررسی امکان استفاده از پساب در کشاورزی (مطالعه موردی: پساب تصفیه‌خانه فاضلاب شهری شهرکرد). پژوهش‌های حفاظت آب و خاک. ۲۴(۲): ۳۰۸-۳۰۳.
۶. فرمانی فرد م، قمرنیا ه، پیرصاحب م. و فتاحی ن (۱۳۹۵) مطالعه تجمع فلزات سنگین در محصولات مختلف تحت تأثیر آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده شهری کرمانشاه. مدیریت آب و آبیاری. ۶(۲): ۳۶۵-۳۴۷.
۷. ملکی ع، حسین‌نژاد ا. و عالی‌نژادیان بیدآبادی ا (۱۳۹۵) تجزیه و تحلیل غلظت فلزات سنگین در خاک آبیاری‌شده با پساب شهری در کشت فلفل دلمه‌ای. مدیریت آب و آبیاری. ۶(۱): ۱۰۱-۱۱۵.
۸. میرزایی تختگاهی ح، قمرنیا ه، پیرصاحب م. و فتاحی ن (۱۳۹۵) بررسی تأثیر آبیاری با آب آلوده بر تجمع فلزات سنگین در گندم و جعفری. مدیریت آب و آبیاری. ۶(۲): ۳۱۵-۳۲۹.
۹. ناصری س، صادقی ط، واعظی ف. و ندافی ک (۱۳۹۱) بررسی کیفیت پساب تصفیه‌خانه فاضلاب اردبیل به‌منظور استفاده مجدد در کشاورزی. سلامت و بهداشت. ۳(۳): ۸۰-۷۳.
۱۰. یزدانی ع، صفاری م. و رنجبرغ (۱۳۹۶) اثر آبیاری با فاضلاب شهری تصفیه‌شده بر عملکرد دانه و تجمع فلزات سنگین در دانه ژنوتیپ‌های جو. علوم زراعی ایران. ۱۹(۴): ۲۹۶-۲۸۴.
11. Agraval, S.K. (2002). Pollution management: water pollution. A.P.H. publication A.P.H. Publishing Corporation, New Delhi. 384 p.
12. Ahmed, D.A. & Slima, D.F. (2018). Heavy metal accumulation by *Corchorus olitorius* L. irrigated with wastewater. *Environmental Science and Pollution Research*, 25(15): 14996-15005.
13. Alghobar, M.A. & Suresha, S. (2015). Evaluation of nutrients and trace metals and their enrichment factors in soil and sugarcane crop irrigated with wastewater. *Geoscience and Environment Protection*. 3: 46-56.
۱. بیگی هرچگانی ح. و بنی طالبی گ (۱۳۹۲) اثر بیست‌وسه سال آبیاری سطحی با پساب شهری بر انباشت بعضی فلزات سنگین در خاک، انتقال به دانه‌های گندم و ذرت و خطرات بهداشتی مرتبط. آب و خاک. ۲۷(۳): ۵۷۰-۵۸۰.
۲. پیرصاحب م، شرفی ک. و دوگوهر ک (۱۳۹۰) مقایسه کیفیت پساب تصفیه‌خانه اولنگ مشهد با آب چاه‌های منطقه برای آبیاری. آب و فاضلاب. ۴۲: ۳۶-۴۶.
۳. خانبلوکی گ، میرسید حسینی ح. و متشعزاده ب (۱۳۹۴) تأثیر افزایش غلظت دی‌اکسید کربن اتمسفری و کادمیم خاک در جذب کادمیم توسط گندم و سورگوم. مدیریت خاک و تولید پایدار. ۵(۴): ۹۷-۱۱۳.
۴. رحیمی ق، امرایی ل. و کیمیایی طلب ع. ر (۱۳۹۴) اثر آبیاری با پساب صنعتی بر روند تغییرات برخی فلزات سنگین در خاک و گیاه تربچه (*Raphanus sativus*). علوم و فنون کشت‌های گلخانه‌ای. ۶(۲۴): ۳۰-۱۱.

## منابع

14. Aydinalp, C., Fitzpatrick, E.A. & Cresser, M.S. (2005). Heavy metal pollution in some soil and water resources of Bursa Province, Turkey. *Communications of Soil Science*, 36: 1691-1716.
15. Ayers, R.S. & Westcot, D.W. (1985). Water quality for agriculture 29<sup>th</sup> Ed. Food and Agriculture Organization of the United Nations Rome, USA, 174p.
16. Belhaj, B., Jerbi, B., Medhioub, M., Zhou, J., Kallel, M. & Ayadi, H. (2016). Impact of Treated urban wastewater for reuse in agriculture on crop response and soil ecotoxicity. *Environment Science and Pollution Research*, 23(16): 15877-15887.
17. Campbell, C.R. & Plank, C.O. (1998). Preparation of plant tissue for laboratory analysis. In: Kalra YP (Ed.), Handbook of Reference Methods for Plant Analysis. CRC Press, Taylor & Francis Group, pp. 37-50
18. Dotaniya, M.L., Rajendiran, S., Meena, V.D., Coumar, M.V., Saha, J.K., Kundu, S. & Patra, A.K. (2018). Impact of Long-Term Application of Sewage on Soil and Crop Quality in Vertisols of Central India. *Bulletin of Environmental Contamination and Toxicology*, 101: 779-786.
19. FAO. (1992). Wastewater treatment and use in agriculture-FAO irrigation and drainage paper 47. Food and Agriculture Organization of the United Nations, Rome, 169 p.
20. Hakimi, L., Sadeghi, S.M., Van Stan, J.T., Pypker, T.G. & Khosropour, E. (2018). Management of pomegranate (*Punica granatum*) orchards alters the supply and pathway of rain water reaching soils in an arid agricultural landscape. *Agriculture, Ecosystems and Environment*, 259: 77-85.
21. Ji, Y., Wu, P., Zhang, J., Zhang, J., Zhou, Y., Peng, Y., Zhang, S., Cai, G. & Gao, G. (2018). Heavy metal accumulation, risk assessment and integrated biomarker responses of local vegetables: A case study along the Le'an river. *Chemosphere*, 199: 361-371.
22. Jung, K., Jang, T., Jeong, H. & Park, S. (2014). Assessment of growth and yield components of rice irrigated with reclaimed wastewater. *Agricultural Water Management*, 138: 17-25.
23. Kabata-Pendias, A. & Mukherjee, A.B. (2007). Trace Elements from Soil to Human, Springer Science & Business Media, 550 p.
24. Khaliq, S.J., Al-Busaidi, A., Ahmed, M., Al-Wardy, M., Agrama, H. & Choudri, B.S. (2017). The effect of municipal sewage sludge on the quality of soil and crops. *Recycling of Organic Waste in Agriculture*, 6(4): 289-299.
25. Pedrero, F. Alarcon, J. (2009). Effects of treated wastewater irrigation on lemon trees. *Desalination*, 246: 631-639.
26. Golrizkhatami, F., Farsad, F. & Rafati, M. (2018). The Combined Effect of EDTA and Vermicompost on Removal of Lead from Soil by *Ocimum basilicum*. *Water, Environment and Pollution*, 15(4): 41-45.
27. Salakinkop, S.R. & Hunshal, C.S. (2014). Domestic sewage irrigation on dynamics of nutrients and heavy metals in soil and wheat (*Triticum aestivum* L.) production. *Recycling of Organic Waste in Agriculture*, 3(3): 1-11.
28. Shaw, J. (1989). Heavy Metal Tolerance in Plants: Evolutionary Aspects. CRC Press. Taylor & Francis Group, 286 p.
29. Vazquez, S., Goldsbrough, P. & Carpena, R.O. (2009). Comparative analysis of the contribution of phytochelatin to cadmium and arsenic tolerance in soybean and white lupen. *Plant Physiology and Biochemistry*, 47: 63-67.
30. WHO. (2011). Joint FAO/WHO food standards programme, codex committee on contaminants in foods. Fifth session. The Hague, the Netherlands. CF/5 INF/1.